Tabelle LiChrosolv®

Dampfdruck

geordnet nach steigender Polarität	Art.-Nr.	Formel	Molare Masse [g/mol]	Brechungsindex[1] n_D^{20}	Siedepunkt[1] °C	Dampfdruck bei 20 °C[2] [mbar]	Dynamische Viskosität[4] 22 °C [mPa s]	40 °C [mPa s]	Oberflächenspannung[1] bei 20 °C gegen Luft oder Dampf [mN/m]	MAK Werte[2] [ml/m³] oder [ppm]	Dielektrizitätskonstante[1] DK (20 °C bzw. 25 °C)	Dipolmoment[1] nach Debye	P' nach Snyder[3]	ε° gegen Al_2O_3[3] nach Snyder	Fließkoeffizient z[3,4] bei 22 °C (Kieselgel 60 Fertigplatte) 50 mm Laufhöhe	75 mm Laufhöhe	100 mm Laufhöhe
n-Heptan	4390	C_7H_{16}	100,21	1,388	98,4	48	0,40	0,33	20,4	500	–	–	–	0,01	9,2	10,6	11,4
n-Hexan	4391	C_6H_{14}	86,18	1,375	68,9	160	0,31	0,26	18,4	100	1,9	–	0,0		12,5	13,9	14,6
Cyclohexan	2827	C_6H_{12}	84,16	1,427	80,7	104	0,94	0,71	25,5	300	2,0	–	0,0	0,04	5,4	6,3	6,7
Isooctan	4717	C_8H_{18}	114,23	1,392	99,2	–	0,51	0,50	–	500	1,9	–	0,4	0,01	7,9	8,3	8,7
1,1,2-Trichlor-trifluorethan	8250	$Cl_2FCCClF_2$	187,38	1,356	47,7	360	1,3	1,0	–	1000	–	–	–	–	5,2	5,8	5,9
Tetrachlorkohlenstoff	2223	CCl_4	153,82	1,460	76,5	120	0,94	0,74	27,0	10	2,2	0	1,7	0,18	6,1	6,7	7,0
Toluol	8327	$C_6H_5CH_3$	92,15	1,496	110,6	29	0,57	0,47	28,5	200	2,4	0,36	2,3	0,29	8,3	9,8	11,0
Chloroform	2444	$CHCl_3$	119,38	1,446	61,7	210	0,56	0,47	27,1	10	4,8	1,01	4,4	0,40	9,0	10,5	11,6
Dichlorethan	13713	$ClCH_2CH_2Cl$	98,96	1,445	83,5	87	0,80	0,65	24,2 bei 35 °C	20	10,6	–	3,7	0,44	7,6	8,4	8,9
Dichlormethan	6044	CH_2Cl_2	84,93	1,424	40,0	453	0,43	0,36	26,5	200	9,1	1,60	3,4	0,42	10,1	11,8	13,2
n-Butanol	1990	$CH_3(CH_2)_3OH$	74,12	1,399	117,7	–	2,95	1,78	24,6	200	17,8	1,66	3,9	–	–	–	–
Acetonitril	30	CH_3CN	41,05	1,344	81,6	–	0,39	–	29,3	40	37,5	3,92	6,2	0,65	12,6	14,0	15,1
2-Propanol	1040	$CH_3CH(OH)CH_3$	60,11	1,378	82,4	43	2,27	1,35	21,7	400	18,3	1,66	4,3	0,82	2,1	2,3	2,5
Ethylacetat	868	$CH_3COOC_2H_5$	88,12	1,372	77,1	97	0,44	0,36	23,9	400	6,0	1,78	4,3	0,58	9,2	10,9	12,1

[redacted]

[1] Daten entnommen dem Handbook of Chemistry and Physics, CRC, 60th edition 1979–80.

[2] Quelle: Maximale Arbeitsplatzkonzentrationen 1980. DFG, Stoffliste.

[3] Polaritätsindex P' und Lösungsmittelstärke ε° sowie Bedeutung und Ursprung der Fließkoeffizienten z sind im Text erläutert.

[4] Bestimmt im Rahmen der Untersuchungen nach H. Halpaap (Literatur: S. 3).

20289164B3

Source: https://www.industrydocuments.ucsf.edu/docs/tjdl0000